# ⑫ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭63-218525

@Int\_Cl\_4

識別記号

庁内整理番号

43公開 昭和63年(1988)9月12日

C 03 C 3/095 // C 03 C 8/24 6570-4G 6570-4G

審査請求 未請求 発明の数 1 (全4頁)

**公発明の名称** 

Fe-Ni-Co合金封着用ガラス

②特 願 昭62-51809

20出 願 昭62(1987)3月5日

切発明者 吉川

行一郎

滋賀県草津市南山田町1100-11

①出 願 人

日本電気硝子株式会社

滋賀県大津市晴嵐2丁目7番1号

#### 明細書

#### 1. 発明の名称

Pe-Ni-Co合金封着用ガラス

# 2. 特許請求の範囲

重量百分率で $SiO_2$  60.0~67.0%、 $Al_2O_5$  3.0~8.0%、 $B_2O_3$  8.0~15.0%、BaO 1.5~6.0 %、ZnO 1.5~6.0 %、SrO 0~3.0 %、CaO 0~1.5%、NgO 0~1.5 %、 $La_2O_5$  0.25~5.0 %、 $ZrO_2$  0~2.0 %、 $Na_2O+Li_2O$  4.0~7.0 %を含有し、本質的に $R_2O$  を含有せず、30~380 でにおける熱脚張係数が $46~53\times10^{-7}$ /でであることを特徴とするFe-Ni-Co合金封着用ガラス。

### 3. 発明の詳細な説明

### [産業上の利用分野]

本発明は、一般にコバール(kovar)合金と呼ばれる Fe-Ni-Co合金封着用ガラスに関し、特に低バックグラウンド放射線計測分野で使用される光電子増倍管において、 Fe-Ni-Co合金からなる外被簡体に直接封着するガラス製の前面窓材料として好適な Fe-Ni-Co合金封着用ガラスに関するもので

ある.

# [従来技術とその問題点]

通常 $^{40}$  K はガラス中に含まれる  $^{1}$  K はガラス中に含まれる  $^{1}$  R 成分により発生し、それの  $^{1}$  R 20 に占める 存在比は  $^{1}$  C 0.0119% であり、また放射線の半減期は  $^{1}$  L 26×  $^{1}$  O  $^{1}$  である。この $^{40}$  K から放出される  $^{1}$  B  $^{2}$  位子( $^{1}$  C 1.31 MeV)、 $^{1}$  を 位子( $^{1}$  C 1.46 MeV) は無視できない程度の雑音となって バックグラウンドを 増加させる。

そこで Pe-Ni-Co合金封着用ガラスとしては Pe-Ni-Co合金の熟鮮張係数に近い熟鮮張係数を有するコーニング社の 7052型及び 7056型ガラスが専ら使用されている。しかしながら、これらのガラスは、ともに K20 を多量に含有するものであり、先記した事情から光電子増倍管窓材料として用いるには

不適当である。 Ra 2B 40 7 、 K 2B 40 7 である。 Ra 2B 40 7 、 K 2B 40 7 である。 Ra 2B 40 7 、 K 2B 40 7 である。 Ra 2B 40 7 、 K 2B 40 7 である。 Ra 40 7 では、 Ra 40 7

#### [発明の目的]

本発明は上記問題点に鑑みなされたもので、光電子増倍管に使用される窓材料用ガラスとして、低バックグラウンド放射線計測に支障をきたす<sup>40</sup> Kが存在する K<sub>2</sub>O を含有せず、熱欝張係数が 46~53×10<sup>-7</sup> / で、溶融粘度、すなわち 1<sup>2° 5</sup> ボイズに相当する温度が 1400 で以下であり、溶融ガラス表面からの揮発成分の蒸発逸散が少なく、アルカ

リ溶出量が 0.1 ms未満で化学的耐久性に優れ、失 透安定性が良いためガラスの失透による欠陥の発 生がなく、さらに近紫外から近赤外域にかけての 光透過率が高く、しかも電気特性が安定している Pe·Ni·Co合金封着用ガラスを提供することを目的 とするものである。

# [発明の構成]

本発明のFe-Ni-Co合金封替用ガラスは、重量百分率で $SiO_2$   $60.0\sim67.0\%$ 、 $AI_2O_3$   $3.0\sim8.0\%$ 、 $B_2O_3$   $8.0\sim15.0\%$ 、 $B_4O$   $1.5\sim6.0$  %、 $Z_{10}$   $1.5\sim6.0$  %、 $Z_{10}$  1.5 %  $Z_{10}$   $Z_{10}$   $Z_{10}$   $Z_{10}$   $Z_{10}$   $Z_{10}$   $Z_{10}$   $Z_{10}$   $Z_$ 

以下に本発明のPe-Ni-Co合金封着用ガラスの各成分の作用とその含有範囲を上記のように限定した理由について説明する。

SiO2はガラス構造の骨格をなす基礎ガラス形成成分であり、その含有量は60.0~67.0%である。

60.0%より少ない場合は無難張係数が高くなるとともに化学的耐久性が悪くなり、67.0%より多い場合は粘度が高くなり溶融が困難となる。

A120s は化学的耐久性を向上させガラスの失透を抑制する成分であり、その含有量は3.0~8.0%である。3.0%より少ない場合はガラスが不安定となり分相して乳白化を生じ易くまた化学的耐久性を悪くなり、8.0%より多い場合は粘度が高くなり溶融が困難となる。

B203はガラス化を促進するための融剤として作用し、粘度を下げて溶融を容易にする成分であり、その含有量は8.0~15.0%である。8.0 %より少ない場合は上記の効果が得られず、15.0%より多い場合はガラス表面からの蒸発量が増大して派理、失透等のガラス欠陥を生じ易く、また化学的耐久性を悪化させる。

BaO はガラスの分相を抑制し、化学的耐久性を向上させる成分であり、その含有量は1.5~6.0%である。1.5%より少ない場合は上記効果が得られず、6.0%より多い場合は粘度が高くなって

溶融が困難となる。

In0 は B 2 0 3 やアルカリ成分の蒸発を抑制する成分であり、その含有量は 1.5 ~ 6.0 % で ある。 1.5 % より少ない場合は上記の効果が得られず、 6.0 % より多い場合はガラスの失透性が大きくなる。

SrO は B203やアルカリ成分の蒸発を抑制する作用があり、3.0 %より多い場合はガラスの失透性が大きくなる。

CaO 及びMgO は化学的耐久性を向上させる成分であり、各々1.5 %より多い場合はガラスが乳白化するため好ましくない。

La 203 は良好な化学的耐久性及び電気特性を維持しながらガラスの粘度を下げ、揮発成分の蒸発量を抑制し、さらに分相を抑制し、失透温度を下げるのに有効な成分であり、その含有量は 0.25~5.0 %である。0.25%より少ない場合は上記効果が得られず、5.0 %より多い場合は失透性が大きくなると共に乳白化するため好ましくない。

2r0zは化学的耐久性を向上させ、分相を抑制し、

失遠温度を下げるのに有効であり、その含有量は 0~2.0 %である。2.0 %より多い場合は粘度が 高くなり溶験が困難となる。

Na20及びLi20はガラスの溶酸を容易にし、またガラスの熱膨張係数を調節する成分であり、その含有量は合量で4.0~7.0%である。4.0%より少ない場合は粘度が高くなって溶酸が困難になると共に熱膨張係数が低くなりすぎ、7.0%より多い場合は化学的耐久性が悪くなり、また熱膨張係数が高くなりすぎると共に電気特性を悪化させる。

また本発明においては上記成分に加えて、脱泡剤として As20s 、Sb20s 、Cl2 を単独あるいは合量で1.0 %まで含有することができ、また紫外光線透過率を良くする目的で週元剤として Al、So、C 等を添加することも可能である。

### [実施例]

以下に本発明のガラスを実施例に基づいて説明する。

表の試料Ma.1~15は本発明のガラスであり、試料Ma.16、17は従来のガラスである。

		<b>A</b>												(重量%				
<b> </b>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	1 1	12	13	1 4	15	16	1 7	
SiO2	66.0	64.4	67.0	65.7	63.4	60.2	64.2	65.5	65.0	64.3	65.0	64.0	63.8	65.0	65.0	64.5	68.2	
A 1 2 03	3.4	1.4	3.6	3.4	5.4	7.4	7.0	3.4	4.0	3.4	3.4	3.9	4.4	3.4	3.4	7.5	3.5	
B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	13.5	14.0	12.5	13.5	14.0	14.0	15.0	13.5	13.5	13.5	13.5	13.5	14.0	13.5	13.5	18.5	18.5	
BaO	5.0	5.0	5.2	5.0	5.0	5.0	3.9	5.0	5.5	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	2.5		
ZnO	5.0	5.0	4.9	5.0	5.0	5.0	3.0	5.0	4.5	5.0	5.0	5.0	4.7	4.5	4.5			
SrO									0.5			8.5	8.5		0.5			
CaO	1										0.5							
MgO														0.5				
La <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	0.5	0.5	0.5	0.5	-0.5	2.0	3.0	1.0	0.5	2.0	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5			
ZrO2				0.5						0.2	0.5	1.0	0.5	1.0	1.0			
Na <sub>2</sub> O	5.3	5.3	5.0	5.0	5.3	5.0	2.4	5.3	5.2	5.3	5.3	5.3	5.3	5.3	5.3	2.2	0.4	
Li <sub>2</sub> O	1.0	1.1	1.0	LI	1.1	1.1	2.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	
As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.2	0.3	0.3	0.3							0.1	
Sb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>							0.2				0.3	0.3	0.3	0.3				
C12	1														0.3			
																\$20 3.0 \$2 0.8	8.3	
無勤張係数(30~)40 ℃) ×10-7/℃	50	51	49	52	53	52	50	51	50	51	52	51	51	51	50	46	51	
アルカリ溶出量(eg)	0.04	0.03	0.05	0.04	0.04	0.04	0.04	0.03	0.05	0.03	0.03	0.04	0.04	0.05	0.05	0.15	0.50	
<b>蒸発瓶量減少率 (%)</b>	6.9	8.5	6.7	7.0	1.3	8.2	7.4	7.2	6.8	7.3	7.1	7.3	6.6	7.5	6.8	10.7	9.4	
3.5 10 ポイズ温度(℃)	1372	1343	1360	1354	1375	1345	1365	1336	1365	1327	1340	1394	1384	1384	1393	1567	1390	
透過率 (%)	89.5	90.5	90.0	87.5	87.0	\$6.5	83.0	82.5	85.5	82.0	82.0	80.5	84.5	82.0	80.0	46.3	36.0	
電気抵抗	10.0	9.7	9.9	9.7	9.4	9.8	9.6	9.7	9.8	9.6	10.0	10.0	9.6	10.0	9.8	11.0	12.9	

表の試料 la 1~17のガラス 試料 は次のように調整した。

各原料は表に示したガラスになるように均質に混合し、白金製坩堝あるいは石英坩堝により1400でで15~16時間溶融した後、溶融ガラスをカーボン型で板状に成形して除歪みを施し、ガラス特性の測定に供した。

各々のガラス特性は表の特性欄に示した。

表に記載した熟勝張係数は自動熱勝張計により 測定した30~380 ℃の平均値である。

またアルカリ溶出量はJIS R 3502に基づき100 での水中に溶出した合計アルカリ量を示しており、 この値が小さい程化学的耐久性に優れている。

蒸発重量減少率はガラス試料片を 8 ~12メッシュに 粉砕分級して得たものを 5 8秤量 して白金製坩堝 に入れ、これを試料ガラスの 10 がポーズ 基連 に がある。当初のガラス重量で除した値に100 を 乗した値を示したものであり、この値が小さい程 で なが少なく表面変質によるガラス欠

が安かにないないでは、 、発生にでないので、 ないには、 ないにないのでは、 ないにないのでは、 ないにないのでは、 ないにないのででは、 ないにないのででは、 ないにないのででは、 ないにないのででは、 ないにないのででは、 ないのででは、 ないのでは、 ないのででは、 ないので

特許出願人 日本電気硝子株式会社 代表者 岸 田 清 作

陥が生成し難い。

透過率は、各試料を20×20×1 nmに加工し表面を光学研磨して分光光度計により測定した300nmにおける値を示した。

電気抵抗は150 ℃におけるガラスの体積固有抵抗値を $Log \rho (\Omega - ca)$ で示した。

表からわかるように本発明のガラスは、熱筋張係数が所期の目的とした46~53×10-7/での範囲にあり、Pe-Ni-Co合金のそれに実質的に合致、蒸発量量が0.03~0.05mg、蒸発量量少率が6.6~8.5%と低い値を示し、ご発に300mmにおける透過率が80.0~90.5%、電気にが9.6~10.0と高く全ての特性において優するとアルカリ溶出量及び蒸発重量減少率において良好な値を示している。

# [発明の効果]

本発明のFe-Ni-Co合金封着用ガラスは、K20を含有しないため低バックグラウンド放射線計測に支障をきたさないこと、溶融時に揮発成分の蒸発